


SEAL OF THE UNIVERSITY OF CALIFORNIA
LET THERE BE LIGHT
1868

Jahresbericht

über die Fortschritte

der

Chemie

und verwandter Theile anderer Wissenschaften

herausgegeben

1867 von **H. Will**
1868 bis **1869** von **A. Strecker**
1870 bis **1874** von **A. Naumann**
1875 bis **1876** von **F. Fittica.**

Register zu den Berichten
für 1867 bis 1876.

Giessen,
J. Ricker'sche Buchhandlung.
1880.

Vorwort.

Das vorliegende General-Register des *Jahresberichts der Chemie* und verwandter Theile anderer Wissenschaften umfaſst die Arbeiten der Jahrgänge 1867 bis 1876. Es ist möglichst vollständig und sorgfältig zusammengestellt. Abweichend von den beiden vorhergehenden Registern für 1847 bis 1856 und für 1857 bis 1866 sind nicht die Bandzahlen der einzelnen Jahrgänge, sondern der Uebersichtlichkeit halber die Jahreszahlen selbst, mit Weglassung von 18, vorgedruckt.

Statt der Salze des Natrons, Kali's u. s. w. wurde allgemein die des Natriums, Kaliums u. s. w. gesetzt; diejenigen der organischen Verbindungen sind zumeist bei diesen angeführt. Die einfachen Derivate organischer Substitutionsproducte sind auch bei Monoderivaten, sowie Ortho-, Meta- und Paraderivaten zu suchen.

F.

Autorenregister.

A.

B.

basische durch Jodwasserstoff 532; Anwendung geschlossener Gefäſse 901; charbon à gaz, pipette à gaz mobile, Apparat zur Zersetzung der Ameisensäure, zur Synthese des Acetylens 902; kohlenstoffhaltige Substanz der Meteoriten 1041;

69 : chemisches Gleichgewicht von Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff 19; Einfluſs des Drucks auf chemische Vorgänge 27, 28, auf die Einwirkung zwischen Kohlenstoff und Wasserstoff 28; Theilung der Körper zwischen zwei Lösungsmitteln 48; thermochemische Untersuchungen 181; Immediatanalyse der Kohlenstoffarten 240; Oxydation der Kohlenwasserstoffe 301; Kohlenoxychlorid und Kohlenwasserstoffe 302; Reduction der Kohlenwasserstoffe 329; Sulfosäuren der Kohlenwasserstoffe 336; Acetylen und Brom 384; Essigsäure und Glycolsäure aus Acetylen 386; Toluol 398; Phenol aus Acetylensulfosäure 429; Reaction auf Toluidin 938;

70 : Destillation überhitzter Flüssigkeiten 51; Temperaturänderungen beim Mischen von Flüssigkeiten 95; thermische Untersuchungen über den Schwefel 121; thermochemische Untersuchungen über die Sulfide 132; Bildungswärme einiger Stickstoffverbindungen 142; chemische Wirkungen des Inductionsfunkens auf Gasgemenge 159; Darstellung von reinem Stickstoff 259; Chlorkohlenoxyd 289; Reduction organischer Verbindungen 396; Oxydation der Kohlenwasserstoffe 396; Oxydation von Kohlenwasserstoffen 414; Verhalten von Kohlenwasserstoffen gegen Chlorkohlenoxyd 414; Trichlorhydrin und Isomere 475, 479; Einwirkung von Chlorkohlenoxyd auf aromatische Kohlenwasserstoffe 514; Phenol und Ammoniak 540; angebliches Metanaphtalin 561; Synthese von Säuren 631; Oxalsäurebildung 643; Unterscheidung von Kohle, Graphit und Diamant 978; Bestimmung von Kohlenoxychlorid 979; Salpeterfabrikation 1117; Explosionskraft 1126;

71 : Zustand der Metallsalze in Lösungen 37; thermochemische Untersuchungen von Cyanverbindungen 76; Wärmeentwicklung bei der Bildung organischer von der Salpetersäure sich ableitender Verbindungen 80; Wärmeerscheinungen bei der Verbindung von Alkoholen mit Basen 82, der Phenole mit Basen 84, von Aldehyd mit Basen 87, von Alkoholsäuren mit Basen 87; thermochemische Untersuchungen über die Ammoniaksalze 88; Wärmeerscheinungen bei der Bildung von Niederschlägen 107; Wärmeentwicklung und Aenderung von Druck und Volum bei chemischer Verbindung 111; Natur des Kohlenstoffs im Meteoreisen 258; Kohle 267; Nachweis von Alkohol 947; explosive Körper 1028;

72 : Ungenauigkeit des Quecksilbercalorimeters 62; Bildungswärme der Oxyde des Stickstoffs 63; Zustand der Metallsalze in Lösungen 83; Constitution der gelösten sauren Salze 85; Vertheilung einer Base zwischen mehreren Säuren in Lösungen 90; Kohlenoxysulfid 221; Acetylen 398; Tunicin 769;

73 : Constitution der gelösten Wasserstoffsäuren 40; Statik der Salzlösungen 74; Verbindungswärmen bezogen auf den festen Zustand 76; Wärmeentwicklung bei der Einwirkung zwischen Wasserstoffsäuren und Wasser und Molekularvolum der Lösungen 81; Auflösungswärme von Basen 88; thermische Bedingungen bei Auflösung von Niederschlägen durch Säuren 94; thermische Erscheinungen bei Auflösung des Chlors in Wasser und bei Oxydation verschiedener Salze durch Chlor 97; thermisches Verhalten der Haloïdsäuren gegen Basen und gegenseitige Verdrängung derselben 100; Bildungswärme von Cyaniden 102; Bildungs- und Umsetzungswärme von Boraten 104; thermisches Verhalten von Alkaliacetanhydrid 105; Verbrennungswärme der Ameisensäure 107; Bildungswärme fester Salze 108; Grundsätze der Thermochemie 110; Zustand der Elemente in den Atmosphären der Sonne und anderer Sterne 154; Blei gegen Wasser 277; Isomere Propionsäure 545;

74 : Temperatureinfluſs auf chemische Wärmeentwicklung 77, auf Lö-

C.

D.

E.

F.

G.

I.

J.

K.

L.

M.

N.

O.

P.

S.

T.

U.

V.

W.

Y.



Druck von Wilhelm Keller in Gieſsen.

Zusätze :



Druck von Wilhelm Keller in Gieſsen.

Zusätze :

B.

D.

F.

G.

H.

I.

J.

K.

L.

M.

N.

O.

P.

Q.

R.

S.

T.

U.

V.

W.

X.

Y.

Z.

Zusätze :

Berichtigungen

1) zum vorligenden Generalregister.

S. 71 links Z. 27 v. o. statt Diphenylmethan lies Diphenylenmethan.

S. 179 links Z. 28 v. u. statt Brummer lies Brunner.

S. 198 rechts Z. 9 v. o. statt Ratkke lies Rathke.

S. 409 links, zwischen Z. 19 u. 20 v. u. schalte ein : **69** : Darst.. Eig. 397.

S. 412 links zwischen Z. 20 u. 21 v. o. schalte ein : **71** : Darst. 706.

S. 562 rechts Z. 5 v. u. statt Nitrosulfosoluolsäure lies Nitrosulfotoluolsäure.

2) Zu einzelnen Bänden der Jahresberichte.

Im JB. f. 1867 S. 684 Z. 7 v. u. statt Brummer lies Brunner.

Im JB. f. 1875 S. 1157 Z. 8 v. u. statt $C_{10}H_8$ lies C_8H_8.

S. 1370 links Z. 8 v. u. statt Disimmethydroxamsäure lies Disimmthydroxamsäure.

S. 1374 rechts Z. 18 v. u. statt 580 lies 550.

Im JB. f. 1876 S. 1038 Z. 11 v. u. statt frenden lies fremden.



Druck von Wilhelm Keller in Giessen.











